

10-01

ТЕТРАДЬ

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____



18
ЛИСТОВ



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2019/2020

БЛАНК №

10 - 01

Региональный этап ВсОШ 2019/2020 учебного года
по предмету «ХИМИЯ»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Кадиев Абдулла Рахматович

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

22.06.2004

Класс учащегося: 10

За какой класс учащийся пишет работу: 10

Полное название образовательной организации по уставу:

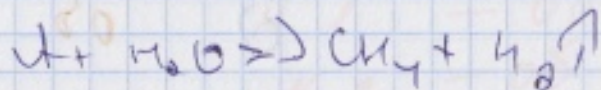
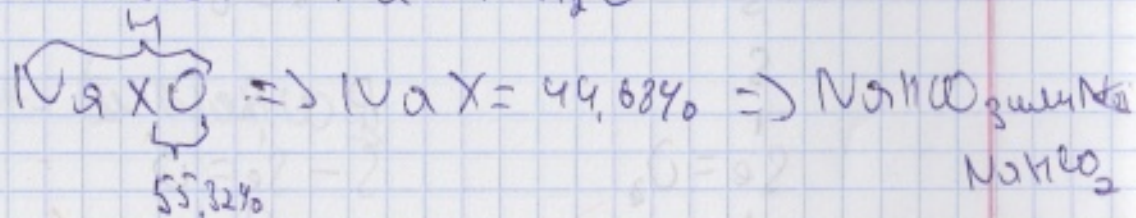
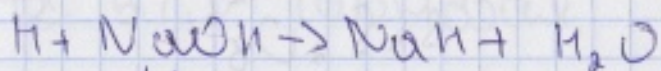
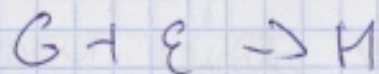
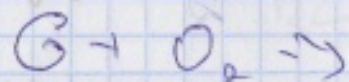
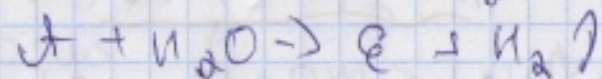
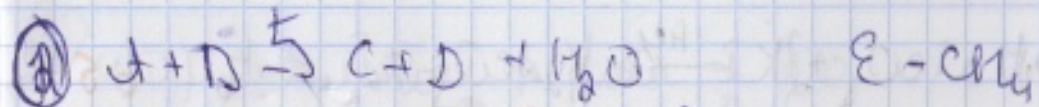
ГБОУ РО «ТММ ДОР»

Название района или города:

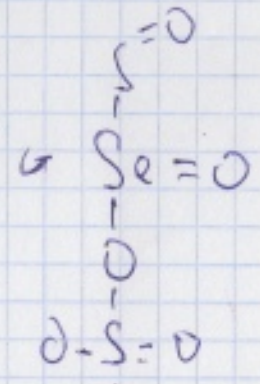
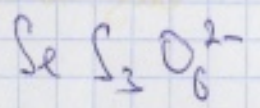
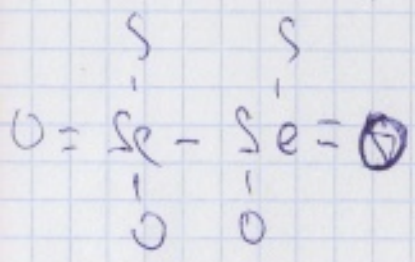
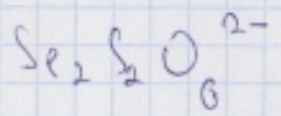
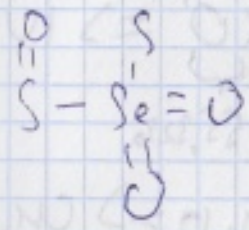
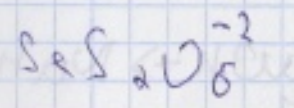
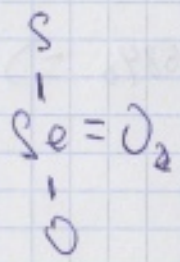
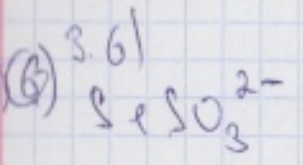
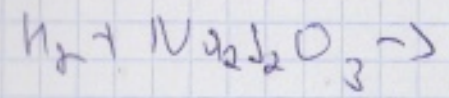
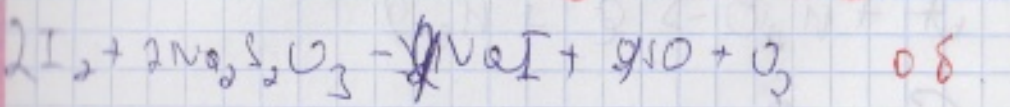
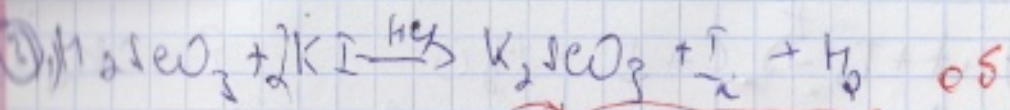
Мокшатовка

Дата: 30.01.20

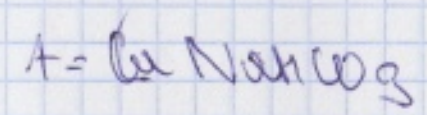
Подпись: Абдулла



об



⑤ а) Тромбовой группа - это
 группа в $\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ \text{R} - \text{C} - \text{SH} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ \text{R} - \text{C} - \text{SH} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ - белок
 белковая с ферментальной группой
 групп серы, а группа сати O_2 то
 это тромбовая.



- N 1 - 05
- N 2 - 05
- 3g 3ag. N 3 - 05
- N 4 - 05
- N 5 - 15

Итого: 15

10-01 II

Тетрадь

для

учени

класса

..... школы



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2019/2020

БЛАНК №

1 0 0 1

Региональный этап ВсОШ 2019/2020 учебного года
по предмету «ХИМИЯ»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Кочнев Юрия Дмитриевич

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

22.06.2000

Класс учащегося: 10

За какой класс учащийся пишет работу: 10

Полное название образовательной организации по уставу:

ГБОУ АО "Школа 208"

Название района или города:

Моршанский

Дата: 31.01.20

Подпись: Юрия

295

B-3

$$V_1 = 11,6 \text{ ml}$$

$$V_2 = 11,8 \text{ ml}$$

$$V_3 = 11,8 \text{ ml}$$

$$\left. \begin{array}{l} V_1 \\ V_2 \\ V_3 \end{array} \right\} \text{NaOH } V_{\text{osus}} = \frac{11,6 + 11,8}{3}$$

$$= 11,73 \text{ ml} = 0,01173 \text{ l}$$

$$c(\text{NaOH}) = 0,1 \text{ M}$$

235

$$V(\text{ком}) = 10 \text{ ml} = 0,01 \text{ l}$$

c - ?

по закону эквивалентности

$$c_1 V_1 = c_2 V_2$$

$$c(\text{NaOH}) \cdot V(\text{NaOH}) = c(\text{ком}) \cdot V(\text{ком})$$

$$c(\text{ком}) = \frac{c(\text{NaOH}) \cdot V(\text{NaOH})}{V(\text{ком})} = \frac{0,1 \text{ M} \cdot 0,01 \text{ l}}{0,01173 \text{ l}}$$

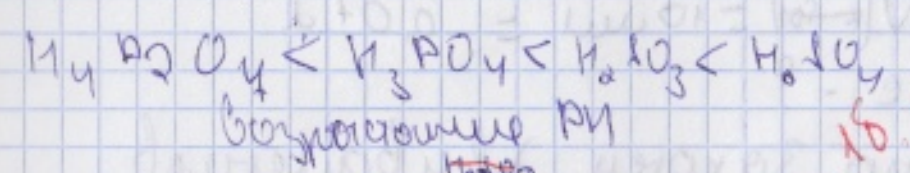
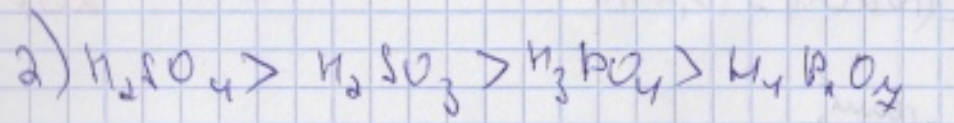
$$= 0,0853 \text{ M}$$

$$= 0,0852514 \text{ M}$$

$$\approx 0,0853 \text{ M}$$

- а) 1) а) $\text{NaOH} \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$ - гидроокисль $\text{Na} + 10$
 KH_2SO_4 - гидроокисль $\text{K} + 10$
 NaH_2PO_4 - гидроокисль Na
 $\text{K}_2\text{H}_6\text{P}_2\text{O}_7$ - -

б)



Т.к. как H_2SO_4 - сильная кислота
 слабее, H_3PO_4 - средняя кислота
 $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ - слабая кислота

3) KH_2SO_4 - соль 20
 $c(\text{KH}_2\text{SO}_4) = 0,053 \text{ M}$

